15. 7. 2004

日本国特許庁 JAPAN PATENT OFFICE

REC'D 0 2 SEP 2004

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出願年月日 Date of Application:

2003年 8月 1日

出 願 番 号 Application Number: 特願2003-285266

[ST. 10/C]:

[JP2003-285266]

出 願 人
Applicant(s):

東洋化成工業株式会社

特

PRIORITY DOCUMENT

SUBMITTED OR TRANSMITTED IN COMPLIANCE WITH RULE 17.1(a) OR (b)

特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office 2004年 8月20日





特許願 【書類名】 4442003JP 【整理番号】 平成15年 8月 1日 【提出日】 特許庁長官殿 【あて先】 C07D257/00 【国際特許分類】 兵庫県高砂市曽根町2900番地 東洋化成工業株式会社化成品 【発明者】 【住所又は居所】 研究所内 萩谷 一剛 【氏名】 兵庫県高砂市曽根町2900番地 東洋化成工業株式会社化成品 【発明者】 【住所又は居所】 研究所内 佐藤 安浩 【氏名】 【特許出願人】 000222554 【識別番号】 東洋化成工業株式会社 【氏名又は名称】 【代理人】 100065215 【識別番号】 【弁理士】 三枝 英二 【氏名又は名称】 06-6203-0941 【電話番号】 【選任した代理人】 【識別番号】 100076510 【弁理士】 掛樋 悠路 【氏名又は名称】 【選任した代理人】 100086427 【識別番号】 【弁理士】 小原 健志 【氏名又は名称】 【選任した代理人】 100099988 【識別番号】 【弁理士】 斎藤 健治 【氏名又は名称】 【選任した代理人】 100105821 【識別番号】 【弁理士】 藤井 淳 【氏名又は名称】 【選任した代理人】 100099911 【識別番号】 【弁理士】 関 仁士 【氏名又は名称】 【選任した代理人】 100108084 【識別番号】 【弁理士】 中野 睦子 【氏名又は名称】 【手数料の表示】 001616 【予納台帳番号】 21,000円 【納付金額】 【提出物件の目録】 特許請求の範囲 1 【物件名】

【物件名】明細書 1【物件名】要約書 1【包括委任状番号】9706717

【曹類名】特許請求の範囲

【請求項1】

一般式(1);

【化1】

$$\begin{array}{ccc}
A_1 & N = N \\
N & N
\end{array}$$

$$A_2 \qquad (1)$$

(式中、 A^1 はアルコキシル基を示し、 A^2 はアルキル基またはフッ素で置換されたアルキル基を示す。)

で表される1- (アルコキシーフェニル) - 5-アルキル-1H-テトラゾールを、スルホン酸溶媒中でヘキサメチレンテトラミンと反応させ、次いで加水分解することを特徴とする一般式(2);

【化2】

$$A^{1} \bigvee_{N=N}^{N=N} N$$

$$A^{2} \qquad (2)$$
CHO

(式中、 A^1 および A^2 は前記と同様である。)

で表される (5-アルキルーテトラゾール-1-イル) -アルコキシーベンズアルデヒド の製造方法。

【請求項2】

スルホン酸溶媒がメタンスルホン酸とトリフルオロメタンスルホン酸の混合溶媒である ことを特徴とする請求項1に記載の方法。

【請求項3】

1- (アルコキシーフェニル) -5-アルキル-1H-テトラゾール1モルに対して、 ヘキサメチレンテトラミンを1.0~3.0モル使用することを特徴とする請求項1また は2に記載の方法。

【請求項4】

 A^1 がメトキシ基を示し、 A^2 がメチル基またはトリフルオロメチル基を示すことを特徴とする請求項 $1\sim3$ のいずれかに記載の方法。

【請求項5】

一般式(3);

【化3】

$$\begin{array}{ccc}
A^1 & N=N \\
N & N
\end{array}$$

$$A^2 \qquad (3)$$

(式中、 A^1 はアルコキシル基を示し、 A^2 はアルキル基またはフッ素で置換されたアルキル基を示す。)

で表される1-(2-アルコキシ-フェニル)-5-アルキル-1H-テトラゾールを、 スルホン酸溶媒中でヘキサメチレンテトラミンと反応させ、次いで加水分解することを特 徴とする一般式(4);

[1
$$E$$
 4]

A¹

N=N

N

A²

(4)

(式中、 A^1 および A^2 は前記と同様である。) で表される3-(5-アルキルーテトラゾールー1-イル)-4-アルコキシーベンズアルデヒドの製造方法。

【請求項6】

一般式(5);

【化5】

$$A^{1} \bigvee_{N=N}^{N=N} N$$

$$A^{2} \qquad (5)$$

(式中、 A^1 はアルコキシル基を示し、 A^2 はアルキル基またはフッ素で置換されたアルキル基を示す。)

で表される1-(3-アルコキシーフェニル)-5-アルキル-1H-テトラゾールを、 スルホン酸溶媒中でヘキサメチレンテトラミンと反応させ、次いで加水分解することを特 徴とする一般式(6);

【化6】

(式中、 A^1 および A^2 は前記と同様である。)

で表される2-アルコキシー4-(5-アルキルーテトラゾール-1-イル)ーベンズアルデヒドの製造方法。

【請求項7】

一般式(7);

【化7】

$$A^{1} \qquad A^{2} \qquad (7)$$

(式中、 A^1 はアルコキシル基を示し、 A^2 はアルキル基またはフッ素で置換されたアルキル基を示す。)

で表される1-(4-アルコキシーフェニル)-5-アルキル-1H-テトラゾールを、 スルホン酸溶媒中でヘキサメチレンテトラミンと反応させ、次いで加水分解することを特 徴とする一般式(8);

$$A^{1} \xrightarrow{\text{CHO}} A^{2} \qquad (8)$$

(式中、 A^1 および A^2 は前記と同様である。) で表される 2-アルコキシー 5- (5-アルキルーテトラゾールー 1-イル) -ベンズアルデヒドの製造方法。

【請求項8】

一般式(2);

【化9】

$$\begin{array}{ccc}
A_1 & N = N \\
N & N \\
N & A^2
\end{array}$$
CHO

(式中、 A^1 はアルコキシル基を示し、 A^2 はアルキル基またはフッ素で置換されたアルキル基を示す。)

で表される(5-アルキルーテトラゾールー1-イル)-アルコキシーベンズアルデヒド(ただし、一般式(8)で表される2-アルコキシー5-(5-アルキルーテトラゾール-1-イル)-ベンズアルデヒドを除く)。

【化10】

$$A^{1} \xrightarrow{\text{CHO}} A^{2} \qquad (8)$$

(式中、 A^1 および A^2 は前記と同様である。)

【請求項9】

 A^1 に対してオルト位またはパラ位にアルデヒド基が存在する請求項8に記載の(5-アルキルーテトラゾールー1ーイル)ーアルコキシーベンズアルデヒド。

【請求項10】

一般式(4);

【化11】

$$\begin{array}{ccc}
A^1 & N=N \\
N & N \\
N & N
\end{array}$$
CHO

(式中、 A^1 はアルコキシル基を示し、 A^2 はアルキル基またはフッ素で置換されたアルキル基を示す。)

で表される3-(5-r)ルーテトラゾール-1-4ル)-4-rルコキシーベンズアルデヒド。

【請求項11】

一般式(6);

$$\begin{array}{cccc}
A_1 & & & & \\
& & & & \\
& & & & \\
OHC & & & & \\
\end{array}$$

$$\begin{array}{cccc}
N=N & & & \\
N & & & \\
& & & \\
A_2 & & & \\
\end{array}$$
(6)

(式中、 A^1 はアルコキシル基を示し、 A^2 はアルキル基またはフッ素で置換されたアルキル基を示す。)

で表される 2-アルコキシー 4- (5-アルキルーテトラゾールー1-イル)-ベンズアルデヒド。

【書類名】明細書

【発明の名称】 (5-アルキルーテトラゾールー1-イル) -アルコキシーベンズアルデ ヒドおよびその製造方法

【技術分野】

[0001]

本発明は、新規な(5-アルキルーテトラゾールー1-イル)ーアルコキシーベンズア ルデヒドおよびその製造方法に関する。

【背景技術】

[0002]

(5-アルキルーテトラゾールー1-イル) -アルコキシーベンズアルデヒドは、医薬 中間体としての利用が報告されている。例えば、2-メトキシ-5-(5-メチルーテト ラゾールー1ーイル) ーベンズアルデヒドは、主に鎮痛剤または抗炎症剤として有用な医 薬品の重要中間体として有用であることが知られている(特許文献1参照)。また、2ー メトキシー5- (5-トリフルオロメチルーテトラゾール-1-イル) -ベンズアルデヒ ドは、主に鎮痛薬として有用な医薬品の重要中間体として有用であることが知られている (特許文献2参照)。

[0003]

一方、芳香族化合物のホルミル化反応は古くから研究され、種々の方法が報告されてい る。代表例としては、(1) ジメチルホルムアミドとオキシ塩化リンを用いる方法(非特 許文献1参照)、(2)ジメチルホルムアミドとトリフルオロメタンスルホン酸無水物を 用いる方法(非特許文献2参照)、(3) ヘキサメチレンテトラミンとトリフルオロ酢酸 を用いる方法(非特許文献3参照)、(4)イミダゾールとトリフルオロ酢酸無水物を用 いる方法(非特許文献 4 参照)、(5)一酸化炭素と塩酸と塩化アルミニウム(III)を用 いる方法 (非特許文献 5 参照) 、 (6) シアン化亜鉛(II)と塩酸と塩化アルミニウム(III)を用いる方法(非特許文献6参照)が挙げられる。

[0004]

しかしながら、1 - (アルコキシーフェニル) - 5 - アルキルー 1 H - テトラゾールの ホルミル化反応を、上記(1)~(4)の方法を用いて行っても、ほとんど反応が進行し ない。また、上記(5)の方法では有毒な一酸化炭素を使用し、(6)の方法では反応系 内でシアン化水素が生成するため、工業的には危険を伴う可能性がある。

[0005]

従って、既知の方法を用いての1- (アルコキシーフェニル) -5-アルキル-1H-テトラゾールのホルミル化反応は、反応が進行しないか、または危険を伴うために、工業 的には不利である。

【特許文献1】特開平10-87661号公報

【特許文献2】特表平11-502810号公報

【非特許文献 1】オーガニック シンセシス コレクティブ ボリューム (Org. Syn th., Coll. Vol.), 第4版, 1963年, p. 539

【非特許文献2】 ジャーナル オブ ケミカル ソサイエティ ケミカル コミュニ ケーションズ (J. Chem. Soc., Chem. Commun.), 1990年, p. 1571

【非特許文献3】ジャーナル オブ オーガニック ケミストリー (J. Org. Chem.), 第37版, 1972年, p. 3972

【非特許文献4】テトラヘドロン(Tetrahedron.),第36版,1980年,p.2 5 0 5

【非特許文献 5】オーガニック リアクションズ(Org. React.),第 5 版, 1 9 6 0年, p. 290

【非特許文献 6】ケミカル レビュー (Chem. Rev.), 第63版, 1963年, p. 5 2 6

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

[0006]

本発明の課題は、1-(アルコキシーフェニル)-5-アルキル-1H-テトラゾールをホルミル化して、(5-アルキルーテトラゾール-1-イル)-アルコキシーベンズアルデヒドを安全且つ効率よく製造することのできる方法を提供することにある。

【課題を解決するための手段】

[0007]

本発明者らは、鋭意検討した結果、1-(アルコキシーフェニル)-5-アルキル-1 H-テトラゾールを、スルホン酸溶媒中でヘキサメチレンテトラミンと反応させ、次いで加水分解することにより、(5-アルキル-テトラゾール-1-イル)-アルコキシーベンズアルデヒドを安全且つ効率よく製造できることを見出し、本発明を完成するに至った

[0008]

すなわち、本発明は、下記に示すとおりの(5-アルキルーテトラゾール-1-イル) -アルコキシーベンズアルデヒドおよびその製造方法を提供するものである。

項1. 一般式(1);

[0009]

【化1】

$$\begin{array}{ccc}
A^1 & N = N \\
N & N \\
A^2 & (1)
\end{array}$$

[0010]

(式中、 A^1 はアルコキシル基を示し、 A^2 はアルキル基またはフッ素で置換されたアルキル基を示す。)

で表される1- (アルコキシーフェニル) -5-アルキル-1H-テトラゾールを、スルホン酸溶媒中でヘキサメチレンテトラミンと反応させ、次いで加水分解することを特徴とする一般式(2);

[0011]

【化2】

$$\begin{array}{ccc}
A_1 & N & N \\
N & N & N \\
A_2 & (2)
\end{array}$$
CHO

[0012]

(式中、 A^1 および A^2 は前記と同様である。)

で表される (5-アルキルーテトラゾールー1-イル) ーアルコキシーベンズアルデヒド の製造方法。

項2. スルホン酸溶媒がメタンスルホン酸とトリフルオロメタンスルホン酸の混合溶媒であることを特徴とする項1に記載の方法。

項3. 1-(アルコキシーフェニル)-5-アルキルー1H-テトラゾール1モルに対して、ヘキサメチレンテトラミンを1.0~3.0モル使用することを特徴とする項1または2に記載の方法。

項 4. A^1 がメトキシ基を示し、 A^2 がメチル基またはトリフルオロメチル基を示すことを特徴とする項 $1\sim 3$ のいずれかに記載の方法。

項5. 一般式(3);

[0013]

$$\begin{array}{ccc}
A^1 & N=N \\
N & N
\end{array}$$

$$A^2 \qquad (3)$$

[0014]

(式中、 A^1 はアルコキシル基を示し、 A^2 はアルキル基またはフッ素で置換されたアルキル基を示す。)

で表される1- (2-アルコキシーフェニル) - 5-アルキルー1H-テトラゾールを、スルホン酸溶媒中でヘキサメチレンテトラミンと反応させ、次いで加水分解することを特徴とする一般式(4);

[0015]

【化4】

$$\begin{array}{ccc}
A^1 & N=N \\
N & N
\end{array}$$
CHO

[0016]

(式中、 A^1 および A^2 は前記と同様である。)

で表される3-(5-アルキルーテトラゾール-1-イル)-4-アルコキシーベンズアルデヒドの製造方法。

項6. 一般式(5);

[0017]

【化5】

$$A^{1} \bigvee_{N=N}^{N=N} N$$

$$A^{2} \qquad (5)$$

[0018]

(式中、 A^1 はアルコキシル基を示し、 A^2 はアルキル基またはフッ素で置換されたアルキル基を示す。)

で表される1- (3-アルコキシーフェニル) - 5-アルキル-1H-テトラゾールを、スルホン酸溶媒中でヘキサメチレンテトラミンと反応させ、次いで加水分解することを特徴とする一般式 (6);

[0019]

【化6】

[0020]

(式中、 A^1 および A^2 は前記と同様である。)

で表される 2- アルコキシー 4- (5- アルキルーテトラゾールー1- イル) ーベンズアルデヒドの製造方法。

項7. 一般式(7);

【0021】 【化7】

$$\begin{array}{ccc}
N = N \\
N & N \\
A^2
\end{array} (7)$$

[0022]

(式中、 A^1 はアルコキシル基を示し、 A^2 はアルキル基またはフッ素で置換されたアルキル基を示す。)

で表される1-(4-アルコキシーフェニル)-5-アルキル-1H-テトラゾールを、スルホン酸溶媒中でヘキサメチレンテトラミンと反応させ、次いで加水分解することを特徴とする一般式(8);

[0023]

【化8】

$$A^{1} \xrightarrow{\text{CHO}} A^{2} \qquad (8)$$

[0024]

(式中、 A^1 および A^2 は前記と同様である。)

で表される2-アルコキシ-5- (5-アルキルーテトラゾール-1-イル) -ベンズアルデヒドの製造方法。

項8. 一般式(2);

[0025]

【化9】

$$\begin{array}{ccc}
A_1 & N = N \\
N & N \\
N & A_2
\end{array}$$
CHO

[0026]

(式中、 A^1 はアルコキシル基を示し、 A^2 はアルキル基またはフッ素で置換されたアルキル基を示す。)

で表される(5-アルキルーテトラゾールー1-イル)-アルコキシーベンズアルデヒド(ただし、一般式(8)で表される2-アルコキシー5-(5-アルキルーテトラゾール-1-イル)-ベンズアルデヒドを除く)。

[0027]

【化10】

$$A^{1} \xrightarrow{N} A^{2} \qquad (8)$$

[0028]

(式中、A¹およびA²は前記と同様である。)

項9. A^1 に対してオルト位またはパラ位にアルデヒド基が存在する項8に記載の(5 - アルキルーテトラゾールー1 - イル)- アルコキシーベンズアルデヒド。 項1 0 . - 般式(4);

[0029]

【化11】

$$\begin{array}{ccc}
A^1 & N = N \\
N & N \\
A^2 & (4)
\end{array}$$
CHO

[0030]

(式中、 A^1 はアルコキシル基を示し、 A^2 はアルキル基またはフッ素で置換されたアルキル基を示す。)

で表される3-(5-アルキルーテトラゾールー1-イル)-4-アルコキシーベンズアルデヒド。

項11. 一般式(6);

[0031]

【化12】

[0032]

(式中、 A^1 はアルコキシル基を示し、 A^2 はアルキル基またはフッ素で置換されたアルキル基を示す。)

で表される2-アルコキシー4-(5-アルキルーテトラゾールー1-イル)-ベンズアルデヒド。

[0033]

以下、本発明を詳細に説明する。

[0034]

まず、上記一般式 (1) ~ (8) における A^1 および A^2 について説明する。

[0035]

 A^1 におけるアルコキシル基のアルキル部分は、直鎖状でも分岐鎖状でもよい。分岐鎖状の場合、分岐位置や分岐数は特に限定されない。また、反応が進行しやすい点から、炭素数 $1\sim10$ のものが好ましく、炭素数 $1\sim4$ のものがより好ましい。アルコキシル基の好適な具体例としては、メトキシ基、エトキシ基、n-プロポキシ基、イソプロポキシ基、ブトキシ基、ブトー2-オキシ基、2-メチルプロプー1-オキシ基、2-メチルプロプー2-オキシ基などが挙げられる。

[0036]

 A^2 におけるアルキル基は、直鎖状でも分岐鎖状でもよい。分岐鎖状の場合、分岐位置や分岐数は特に限定されない。また、反応が進行しやすい点から、炭素数 $1\sim 10$ のものが好ましく、炭素数 $1\sim 3$ のものがより好ましい。好適な具体例としては、メチル基、エチル基、n-プロピル基、イソプロピル基などが挙げられる。

[0037]

 A^2 における水素がフッ素で置換されたアルキル基は、原料の入手が容易な点から、直鎖状で炭素数が $1\sim 4$ で全ての水素がフッ素で置換されたアルキル基が好ましく、炭素数が $1\sim 2$ で全ての水素がフッ素で置換されたアルキル基がより好ましい。好適な具体例としては、トリフルオロメチル基、ペンタフルオロエチル基などが挙げられる。

出証特2004-3074940

[0038]

本発明においては、 A^1 としてはメトキシ基が特に好ましい。 A^2 としては、メチル基またはトリフルオロメチル基が特に好ましい。

[0039]

本発明において、上記一般式 (1) で表される1-(アルコキシーフェニル)-5-アルキル-1H-テトラゾールとしては、上記一般式 (3) で表される<math>1-(2-アルコキシーフェニル)-5-アルキル-1H-テトラゾール、上記一般式 (5) で表される<math>1-(3-アルコキシーフェニル)-5-アルキル-1H-テトラゾール、上記一般式 (7) で表される<math>1-(4-アルコキシーフェニル)-5-アルキル-1H-テトラゾールなどが挙げられる。

[0040]

上記一般式(3)の1-(2-アルコキシーフェニル)-5-アルキル-1H-テトラ ゾールは、どのような方法で製造されたものでもよい。具体例としては、1- (2-メト キシーフェニル) -5-メチル-1H-テトラゾール、1-(2-エトキシーフェニル) - 5 - メチル- 1 H - テトラゾール、1 - (2 - プロポキシーフェニル)- 5 - メチルー 1 Hーテトラゾール、1 - (2 - イソプロポキシーフェニル) - 5 - メチルー1 Hーテト ラゾール、1-(2-プトキシーフェニル)-5-メチルー<math>1 Hーテトラゾール、1-[2-(プト-2-オキシ) -フェニル] -5-メチルー<math>1 Hーテトラゾール、1-[2-(2-メチルプロプー1-オキシ) -フェニル] - 5-メチルー1 H - テトラゾール、1- [2-(2-メチルプロプ-2-オキシ) -フェニル] -5-メチル-1H-テトラゾ $-\nu$ 、1-(2-メトキシーフェニル) <math>-5-エチル-1 Hーテトラゾール、1-(2-1)エトキシーフェニル) -5ーエチルー1 Hーテトラゾール、1-(2-プロポキシーフェ ニル) -5-エチル-1 H-テトラゾール、1-(2-イソプロポキシーフェニル) -5 -エチル-1H-テトラゾール、1-(2-プトキシーフェニル)-5-エチル-1H-テトラゾール、1-[2-(ブト-2-オキシ)-フェニル]-5-エチル-1H-テト ラゾール、1-[2-(2-メチルプロプ-1-オキシ)-フェニル]-5-エチル-1H-テトラゾール、<math>1-[2-(2-メチルプロプ-2-オキシ)-フェニル]-5-エチルー1Hーテトラゾール、1- (2-メトキシーフェニル) -5-プロピルー1Hーテ トラゾール、1ー (2-エトキシーフェニル) -5-プロピルー1H-テトラゾール、1 -(2-プロポキシーフェニル) - 5 - プロピルー<math>1 H -テトラゾール、1 - (2 - 4)プロポキシーフェニル) -5-プロピル-1H-テトラゾール、1-(2-ブトキシーフ シ) -フェニル] -5-プロピル-1H-テトラゾール、1- [2-(2-メチルプロプ -2-オキシ) -フェニル] -5-プロピル-1 H - テトラゾール、1- (2-メトキシ -フェニル) - 5 - イソプロピル- 1 H - テトラゾール、1 - (2 - エトキシーフェニル) - 5 - 4 ソプロピルー<math>1 Hーテトラゾール、1 - (2 - プロポキシーフェニル) - 5 - 1イソプロピルー1H-テトラゾール、1-(2-イソプロポキシーフェニル)-5-イソ プロピル-1H-テトラゾール、1-(2-プトキシーフェニル)-5-イソプロピルー 1 Hーテトラゾール、1 - [2 - (ブト-2-オキシ) -フェニル] - 5 - イソプロピル ーイソプロピルー1Hーテトラゾール、1-[2-(2-メチルプロプ-2-オキシ)-フェニル] -5-イソプロピル-1H-テトラゾール、1-(2-メトキシーフェニル) -5-トリフルオロメチル-1 H-テトラゾール、1- (2-エトキシーフェニル). -5- トリフルオロメチルー 1 H - テトラゾール、1- (2-プロポキシーフェニル) - 5-トリフルオロメチルー1 Hーテトラゾール、1-(2-イソプロポキシーフェニル)-5 ートリフルオロメチルー1Hーテトラゾール、1-(2-プトキシーフェニル)-5-ト リフルオロメチルー1Hーテトラゾール、1-[2-(ブトー2-オキシ)-フェニル] -5-トリフルオロメチルー1H-テトラゾール、1-[2-(2-メチルプロプー1-オキシ) ーフェニル] ー5ートリフルオロメチルー1 Hーテトラゾール、1ー [2-(2. $- \times \mathcal{F} \mathcal{N}^{\prime} \mathcal{D}^{\prime} \mathcal{D}^{\prime}$

[0041]

上記一般式(5)の1-(3-アルコキシーフェニル)-5-アルキル-1H-テトラ ゾールは、どのような方法で製造されたものでもよい。具体例としては、1-(3-メト キシーフェニル) -5-メチル-1H-テトラゾール、1- (3-エトキシーフェニル) -5-メチル-1 H - テトラゾール、1- (3-プロポキシーフェニル) -5-メチルー ラゾール、1-(3-プトキシーフェニル)-5-メチルー1H-テトラゾール、1-[3-(プト-2-オキシ)-フェニル<math>]-5-メチルー1H-テトラゾール、1-[3-- [3-(2-メチルプロプ-2-オキシ)-フェニル]-5-メチル-1H-テトラゾ $-\nu$ 、1-(3-3)トキシーフェニル)-5-1エチルー1 Hーテトラゾール、1-(3-1)エトキシーフェニル) -5-エチル-1H-テトラゾール、1-(3-プロポキシーフェ ニル) - 5 - エチル - 1 H - テトラゾール、 1 - (3 - イソプロポキシーフェニル) - 5 ーエチルー1Hーテトラゾール、1-(3-ブトキシーフェニル)-5-エチルー1H-テトラゾール、1 ー [3 ー (ブトー2ーオキシ) ーフェニル] ー5ーエチルー1Hーテト ラゾール、1-[3-(2-x)] カブロプー1-x キシ) ーフェニル] ー5-x チルー1H-Fトラゾール、1-[3-(2-メチルプロプ-2-オキシ)-フェニル]-5-エチルー1Hーテトラゾール、1-(3-メトキシ-フェニル)-5-プロピルー1Hーテ トラゾール、1-(3-x)キシーフェニル)-5-yロピルー1Hーテトラゾール、1- (3-プロポキシーフェニル) - 5-プロピル-1H-テトラゾール、1- (3-イソ プロポキシーフェニル)-5-プロピル-1H-テトラゾール、1-(3-ブトキシーフ ェニル) -5-プロピルー1H-テトラゾール、1-[3-(ブト-2-オキシ) -フェ ニル] -5-プロピル-1H-テトラゾール、1-「3-(2-メチルプロプー1-オキ シ) -フェニル] -5-プロピル-1H-テトラゾール、1- [3- (2-メチルプロプ -2-オキシ) -フェニル] -5-プロピル-1 H-テトラゾール、1- (3-メトキシ -フェニル)-5-イソプロピル-1H-テトラゾール、1-(3-エトキシーフェニル) -5-イソプロピルー1H-テトラゾール、1-(3-プロポキシーフェニル)-5-イソプロピル-1H-テトラゾール、1-(3-イソプロポキシ-フェニル)-5-イソ プロピルー1Hーテトラゾール、1-(3-ブトキシーフェニル)-5-イソプロピルー 1 H - Fトラゾール、1 - [3 - (ブ - 2 - 3 + 5)) - フェニル] - 5 - イソプロピル-1H-テトラゾール、1-[3-(2-メチルプロプー1-オキシ)-フェニル]-5ーイソプロピルー1Hーテトラゾール、1- [3-(2-メチルプロプー2-オキシ)-フェニル] -5-4ソプロピル-1H-テトラゾール、1-(3-メトキシーフェニル) -5-トリフルオロメチル-1H-テトラゾール、1-(3-エトキシーフェニル)-5 ートリフルオロメチルー1H-テトラゾール、1-(3-プロポキシーフェニル)-5-トリフルオロメチルー1 Hーテトラゾール、1-(3-イソプロポキシーフェニル)-5 ートリフルオロメチルー1H-テトラゾール、1-(3-ブトキシーフェニル)-5ート リフルオロメチルー1Hーテトラゾール、1- [3-(ブトー2-オキシ)-フェニル]

-5-トリフルオロメチルー1H-テトラゾール、1-[3-(2-メチルプロプー1-オキシ) -フェニル] -5ートリフルオロメチル-1Hーテトラゾール、1-[3-(2 ーメチルプロプー2-オキシ)-フェニル] -5-トリフルオロメチル-1H-テトラゾ ール、1-(3-メトキシーフェニル)-5-ペンタフルオロエチルー1Hーテトラゾー ル、1-(3-エトキシ-フェニル)-5-ペンタフルオロエチル-1H-テトラゾール 、1-(3-プロポキシーフェニル)-5-ペンタフルオロエチル-1H-テトラゾール 、1-(3-4)プロポキシーフェニル)-5-ペンタフルオロエチル-1 Hーテトラゾ ール、1- (3-ブトキシーフェニル) -5-ペンタフルオロエチル-1H-テトラゾー ル、1-[3-(プト-2-オキシ)-フェニル]-5-ペンタフルオロエチルー<math>1H-テトラゾール、1-[3-(2-メチルプロプ-1-オキシ)-フェニル]-5-ペンタ フルオロエチルー1 Hーテトラゾール、1-[3-(2-メチルプロプ-2-オキシ)-フェニル] -5-ペンタフルオロエチル-1H-テトラゾールが挙げられ、これらの中で 特に1-(3-メトキシーフェニル)-5-メチルー1H-テトラゾール、1-(3-メ トキシーフェニル)-5-トリフルオロメチル-1H-テトラゾールが好適である。

[0042]

上記一般式 (7) の1- (4-アルコキシーフェニル) -5-アルキル-1H-テトラ ゾールは、どのような方法で製造されたものでもよい。具体例としては、1-(4-メト キシーフェニル) -5-メチル-1H-テトラゾール、1- (4-エトキシーフェニル) -5-メチル-1H-テトラゾール、1- (4-プロポキシーフェニル) -5-メチル-1H-テトラゾール、1-(4-イソプロポキシーフェニル)-5-メチル-1H-テト ラゾール、1-(4-プトキシーフェニル)-5-メチルー1H-テトラゾール、1-[4-(プト-2-オキシ) -フェニル] -5-メチルー<math>1 Hーテトラゾール、1-[4-(2-メチルプロプー1-オキシ) -フェニル] -5-メチルー1 H-テトラゾール、1- [4-(2-メチルプロプ-2-オキシ) -フェニル] -5-メチル-1H-テトラゾ -ル、1-(4-メトキシーフェニル)-5-エチルー $1\,H-$ テトラゾール、1-(4-エトキシーフェニル) ー5ーエチルー1 Hーテトラゾール、1ー (4ープロポキシーフェ ニル) -5-エチル-1H-テトラゾール、1-(4-イソプロポキシーフェニル) -5 -エチルー1 Hーテトラゾール、1-(4-ブトキシーフェニル)-5-エチルー1 Hー テトラゾール、1-[4-(プト-2-オキシ)-フェニル]-5-エチル-1H-テト ラゾール、1-[4-(2-メチルプロプ-1-オキシ)-フェニル]-5-エチル-1 H-テトラゾール、<math>1-[4-(2-メチルプロプー2-オキシ)-フェニル]-5-エチルー1Hーテトラゾール、1- (4-メトキシーフェニル) -5-プロピル-1H-テ トラゾール、1-(4-エトキシーフェニル)-5-プロピル-1H-テトラゾール、1 - (4-プロポキシーフェニル) <math>-5-プロピルー1Hーテトラゾール、<math>1-(4-イソ)プロポキシーフェニル) -5-プロピル-1H-テトラゾール、1-(4-プトキシーフ xニル) -5 - プロピル-1 H - テトラゾール、<math>1 - [4 - () - z + z) - z zシ) ーフェニル] -5-プロピルー1H-テトラゾール、1-[4-(2-メチルプロプ -2-オキシ) -フェニル] -5-プロピル-1H-テトラゾール、1- (4-メトキシ -フェニル) -5-イソプロピル-1H-テトラゾール、1-(4-エトキシ-フェニル) - 5 - 4ソプロピルー $1 \, \mathrm{H}$ ーテトラゾール、 $1 - (4 - \mathcal{J}$ ロポキシーフェニル $) - 5 - \mathcal{J}$ イソプロピルー1Hーテトラゾール、1-(4-イソプロポキシーフェニル)-5-イソ プロピルー1 Hーテトラゾール、1- (4-ブトキシーフェニル) -5-イソプロピルー 1 Hーテトラゾール、1 - [4-(プト-2-オキシ)-フェニル]-5-イソプロピル -1 H - テトラゾール、1-[4-(2-メチルプロプ-1-オキシ) -フェニル] - 5 ーイソプロピルー1Hーテトラゾール、1ー [4-(2-メチルプロプー2-オキシ)ー フェニル] -5-イソプロピル-1H-テトラゾール、1-(4-メトキシーフェニル) -5-トリフルオロメチルー $1\,$ Hーテトラゾール、1-(4-エトキシーフェニル)-5ートリフルオロメチルー1Hーテトラゾール、1- (4-プロポキシーフェニル) - 5 -トリフルオロメチルー1Hーテトラゾール、1ー(4ーイソプロポキシーフェニル)-5 出証特2004-3074940 ートリフルオロメチルー1Hーテトラゾール、1- (4-ブトキシーフェニル) -5-ト リフルオロメチルー1 Hーテトラゾール、1 ー [4 ー (ブトー2 ーオキシ) ーフェニル] -5-トリフルオロメチル-1H-テトラゾール、1- [4-(2-メチルプロプ-1-オキシ) ーフェニル] -5-トリフルオロメチル-1H-テトラゾール、1-[4-(2 ーメチルプロプー2-オキシ)-フェニル]-5-トリフルオロメチル-1H-テトラゾ ール、1-(4 -メトキシーフェニル)-5-ペンタフルオロエチルー1Hーテトラゾー ル、1-(4-エトキシーフェニル)-5-ペンタフルオロエチル-1H-テトラゾール 、1-(4-プロポキシ-フェニル)-5-ペンタフルオロエチル-1H-テトラゾール 1-(4-イソプロポキシーフェニル)-5-ペンタフルオロエチルー1H-テトラゾ ール、1-(4 -ブトキシ-フェニル)-5-ペンタフルオロエチル-1H-テトラゾー ル、1-[4-(ブト-2-オキシ)-フェニル]-5-ペンタフルオロエチルー<math>1H-テトラゾール、1-[4-(2-メチルプロプー1-オキシ)-フェニル]-5-ペンタフルオロエチルー1 Hーテトラゾール、1- [4-(2-メチルプロプー2-オキシ)-フェニル]ー5ーペンタフルオロエチルー1Hーテトラゾールが挙げられ、これらの中で 特に1- (4-メトキシーフェニル) -5-メチル-1H-テトラゾール、1- (4-メ トキシーフェニル)-5-トリフルオロメチル-1H-テトラゾールが好適である。

[0043]

本発明の(5-アルキルーテトラゾールー1-イル)-アルコキシーベンズアルデヒド の製造方法において、ヘキサメチレンテトラミンの使用量は、上記一般式(1)の1-(アルコキシーフェニル) -5-アルキル-1H-テトラゾール1モルに対して1. $0\sim3$. 0モルが好ましく、1. 2~2. 0モルがより好ましい。

[0044]

本発明で使用されるスルホン酸溶媒は、水が含まれていなければ特に制限は無いが、上 記一般式 (1) の1- (アルコキシーフェニル) -5-アルキル-1 H-テトラゾールを 溶解するスルホン酸溶媒が好ましい。具体的には、メタンスルホン酸、エタンスルホン酸 トリフルオロメタンスルホン酸、ペンタフルオロエタンスルホン酸などが挙げられ、こ れらを単一溶媒として用いても適当な混合溶媒として用いても構わない。これらのスルホ ン酸溶媒の中で、メタンスルホン酸:トリフルオロメタンスルホン酸=1:0.6~1. 5 (容量比) の混合溶媒が特に好ましい。スルホン酸溶媒の使用量は、上記一般式 (1) の1-(アルコキシーフェニル)-5-アルキル-1H-テトラゾール1gに対して1~ 15mlであるのが好ましく、5~10mlであるのがより好ましい。

[0045]

上記一般式(1)の1-(アルコキシーフェニル)-5-アルキルー1H-テトラゾー ルとヘキサメチレンテトラミンとの反応は、スルホン酸溶媒中で加熱することにより行わ れる。反応温度は、低すぎると反応速度が小さくなり、高すぎると副生成物が多くなるた め、50~150℃程度が好ましく、80~100℃程度がより好ましい。また、反応時 間は、1~8時間程度が好ましく、2~5時間程度がより好ましい。

[0046]

上記反応の終了後、室温まで冷却した後に、水を系内に加えるかまたは水に反応溶液を 加えて、加水分解を行う。水の使用量は、上記一般式 (1) の1- (アルコキシーフェニ ν) -5-アルキル-1 H-テトラゾール1 g に対して $1\sim1$ 5 m 1 であるのが好ましく 、5~15mlであるのがより好ましい。加水分解の温度は、0~30℃程度が好ましく 、0~15℃程度がより好ましい。加水分解の時間は、15分間~2時間程度が好ましく 、30分間~1時間程度がより好ましい。

[0047]

次いで、抽出、分液操作、脱湿、溶媒留去等の常法により粗生成物を得た後に、晶析、 再結晶、カラムクロマトグラフィー等の精製により、上記一般式(2)で表される(5-アルキルーテトラゾールー1-イル)-アルコキシーベンズアルデヒドが得られる。

[0048]

本発明において、上記一般式 (2) で表される (5-アルキルーテトラゾールー1-イ 出証特2004-3074940 ル) -アルコキシーベンズアルデヒドとしては、上記一般式(4)で表される3-(5-アルキルーテトラゾールー1ーイル) ー4ーアルコキシーベンズアルデヒド、上記一般式 (6) で表される 2 - アルコキシ-4- (5-アルキル-テトラゾール-1-イル) - ペ ンズアルデヒド、上記一般式 (8) で表される2-アルコキシ-5-(5-アルキルーテ トラゾールー1ーイル) ーベンズアルデヒドなどが挙げられる。上記一般式 (2) で表さ れる (5-アルキルーテトラゾールー1ーイル) -アルコキシーベンズアルデヒドにおい ては、 A^1 に対してオルト位またはパラ位にアルデヒド基が存在するのが好ましい。

【発明の効果】

[0049]

本発明によれば、1- (アルコキシーフェニル) -5-アルキル-1H-テトラゾール をホルミル化して、(5-アルキルーテトラゾールー1-イル)-アルコキシ-ベンズア ルデヒドを安全且つ効率よく製造することができる。

【発明を実施するための最良の形態】

[0050]

以下の実施例により本発明をさらに具体的に説明するが、本発明はこれらの実施例に何 ら限定されるものではない。

[0051]

実施例1

10mlフラスコに、1-(2-メトキシーフェニル)-5-メチル-1H-テトラゾ ール100mg(0. 526mmol)、メタンスルホン酸 0. 5 ml、トリフルオロメ タンスルホン酸 0. 5mlおよびヘキサメチレンテトラミン111mg(0. 789mm ol)を加え、100℃まで昇温して3時間反応を行った。反応終了後、室温まで冷却し た後に、アイスバスで冷却した水 1 m l に反応溶液を加え、 5 ℃で 3 0 分撹拌した。次い で、塩化メチレン (2 m l × 3) で抽出し、得られた有機層を 1 0 %水酸化ナトリウム水 溶液($1 \, \mathrm{ml} \times 1$)、水($1 \, \mathrm{ml} \times 1$)で洗浄した後に、無水硫酸マグネシウムで $1 \, \mathrm{時間}$ 脱湿した。脱湿後にろ過、溶媒留去して得られた粗品を、カラムクロマトグラフィー(シ リカゲル、塩化メチレン)で精製し、3-(5-メチルーテトラゾール-1-イル)-4 ーメトキシーベンズアルデヒド68mgを白色固体として得た(収率59. 3%)。

融点:156.9-157.4℃

IR (KBr, cm⁻¹): 2998, 2805, 1689, 1605, 1508, 129 0, 1271, 1252, 1180, 1011, 824

 1 H-NMR (CDCl₃) : $\delta = 9$. 94 (s, 1H), 8.10 (dd, J=8.5, 2. $0\,H\,z$, $1\,H$), 7. $9\,1$ (d, J=2. 0, $1\,H$), 7. $2\,5$ (d, J=8. $5\,H$ z, 1 H), 3. 9 3 (s, 3 H), 2. 4 5 (s, 1 H)

 13 C - NMR (CDC 13) : $\delta = 188$. 90, 158. 16, 153. 15, 134 . 09, 130. 04, 129. 42, 123. 11, 112. 56, 56. 67, 9. 1 2

計算値 (C10 H10 N4 O2) : C55. 04%, H4. 62%, N25. 68% 実測値:C55.11%, H4.45%, N25.41%。

[0052]

実施例2

20mlフラスコに、1-(3-メトキシーフェニル)-5-メチル-1H-テトラゾ ール1g(5.26mmol)、メタンスルホン酸5ml、トリフルオロメタンスルホン 酸 5 m l およびヘキサメチレンテトラミン 1. 12g (7.89 mm o l) を加え、10 0℃まで昇温して3.5時間反応を行った。反応終了後、室温まで冷却した後に、アイス バスで冷却した水15mlに反応溶液を加え、5℃で30分撹拌した。次いで、塩化メチ レン(20m1×3)で抽出し、得られた有機層を10%水酸化ナトリウム水溶液(20 $m1 \times 1$)、水($20m1 \times 1$)で洗浄した後に、無水硫酸マグネシウムで 1 時間脱湿し た。脱湿後にろ過、溶媒留去して得られた粗品を、塩化メチレン 0.5 ml、トルエン1 m l で再結晶し、ろ取、減圧乾燥し、2-メトキシ-4-(5-メチルーテトラゾールー

出証特2004-3074940

1-イル) -ベンズアルデヒド171mgを白色固体として得た(収率14.9%)。 融点:131.7-132.0℃ IR (KBr, cm⁻¹): 3072, 2876, 1684, 1609, 1470, 139 6, 1306, 1283, 1240, 1011, 881 1 H-NMR (CDC1₃) : δ = 10.50 (s, 1H), 8.02 (d, J=8.1H) z, 1 H), 7. 2 1 (d, J = 1. 7, 1 H), 7. 0 9 (d, J = 8. 1, 1 H), 4. 01 (s, 3H), 2. 68 (s, 3H) 13 C - NMR (CDC 13) : $\delta = 1~8~7$. 90, 162. 22, 151. 19, 139

. 19, 129. 95, 125. 48, 115. 48, 108. 30, 56. 38, 10 . 38

計算値 (C10 H10 N4 O2) : C55. 04%, H4. 62%, N25. 68% 実測値: C55.02%, H4.20%, N25.43%。

[0053]

実施例3

10m1フラスコに、1-(4-メトキシーフェニル)-5-メチル-1H-テトラゾ ール500mg (2. 63mmol)、メタンスルホン酸2. 5ml、トリフルオロメタ ンスルホン酸 2. 5 m l およびヘキサメチレンテトラミン 5 5 4 m g (3. 9 4 m m o l)を加え、100℃まで昇温して2時間反応を行った。反応終了後、室温まで冷却した後 に、アイスバスで冷却した水5mlに反応溶液を加え、5℃で30分撹拌した。次いで、 塩化メチレン(10ml×3)で抽出し、得られた有機層を10%水酸化ナトリウム水溶 液($10ml \times 1$)、水($10ml \times 1$)で洗浄した後に、無水硫酸マグネシウムで 1時 間脱湿した。脱湿後にろ過、溶媒留去して得られた粗品を、カラムクロマトグラフィー(シリカゲル、酢酸エチル:n-ヘキサン=1:1) で精製し、2-メトキシー5-(5-メチルーテトラゾールー1ーイル)-ベンズアルデヒド290mgを白色固体として得た (収率50.6%)。

融点:131.9-133.5℃

IR (KBr, cm⁻¹): 3101, 2870, 1683, 1616, 1523, 150 2, 1393, 1279, 1184, 1018, 843, 633, 536 1 H-NMR (CDCl₃) : $\delta = 1$ 0. 48 (s, 1H), 7. 87 (d, J=2. 9H) z, 1 H), 7.69 (dd, J=9.0, 2.9 Hz, 1 H), 7.20 (d, J=90, 1H), 4.04 (s, 3H), 2.60 (s, 3H) 13 C – NMR (CDC 13) : $\delta = 187$. 80, 162. 34, 151. 52, 131 . 74, 126. 90, 125. 19, 124. 01, 113. 37, 56. 39, 9.

7 7 計算値 (C10 H10 N4 O2): C55. 04%, H4. 62%, N25. 68% 実測値: C55.06%, H4.56%, N24.97%。

[0054]

実施例4

50m1フラスコに、1-(4-メトキシーフェニル)-5-トリフルオロメチルー<math>1H-テトラゾール2g(8.19mmol)、メタンスルホン酸20mlおよびヘキサメ チレンテトラミン1. 38g (9.83mmol) を加え、100℃まで昇温して3時間 反応を行った。反応終了後、室温まで冷却した後に、アイスバスで冷却した水20mlを 加え、5℃で30分撹拌した。次いで、トルエン(20m1×2)で抽出し、得られた有 機層を10%水酸化ナトリウム水溶液($20ml \times 1$)、水($20ml \times 1$)で洗浄した 後に、無水硫酸マグネシウムで1時間脱湿した。脱湿後にろ過、溶媒留去して得られた粗 品を、カラムクロマトグラフィー(シリカゲル、酢酸エチル:n-ヘキサン=1:1)で 精製し、2-メトキシ-5-(5-トリフルオロメチルーテトラゾール-1-イル)ーベ ンズアルデヒド0.61gを白色固体として得た(収率27.4%)。

融点:117.0-117.3℃

IR (KBr, cm⁻¹): 1684, 1612, 1533, 1499, 1456, 139 出証特2004-3074940 6, 1319, 1283, 1250, 1205, 1161, 1109, 1051, 103 4, 1016, 839, 652

 1 H-NMR (CDC1₃) : $\delta = 7$. 38 (d, J=8. 7Hz, 2H), 7. 06 (d, J=8. 7Hz, 2H), 3. 89 (s, 3H)

 13 C-NMR (CDC $_{13}$): $\delta = 1\,8\,7$. 21, 163. 08, 146. 62, 146. 19, 145. 78, 145. 36, 131. 85, 125. 34, 125. 19, 125. 16, 121. 71, 119. 01, 116. 31, 113. 61, 113. 25, 56. 52

計算値 (C₁₀H₇F₃N₄O₂): C 4 4. 1 3 %, H 2. 5 9 %, N 2 0. 5 8 % 実測値: C 4 4. 4 3 %, H 2. 5 9 %, N 2 0. 5 3 %。

[0055]

実施例 5

 $100 \, \mathrm{ml} \, 7$ ラスコに、 $1-(4-\mathsf{X})$ トキシーフェニル) $-5-\mathsf{h}$ リフルオロメチルー $1\, \mathrm{H}$ ーテトラゾール $3\, \mathrm{g}$ ($1\, \mathrm{2}$. $3\, \mathrm{mmol}$)、 X タンスルホン酸 7 . $5\, \mathrm{ml}$ 、 h リフルオロメタンスルホン酸 7 . $5\, \mathrm{ml}$ およびヘキサメチレンテトラミン 2 . $5\, \mathrm{8}\, \mathrm{g}$ ($1\, \mathrm{8}$. $4\, \mathrm{mmol}$) を加え、 $1\, 0\, 0\, \mathrm{C}$ まで昇温して $3\, \mathrm{bfl}$ 反応を行った。反応終了後、室温まで冷却した後に、アイスバスで冷却した水 $1\, 5\, \mathrm{ml}$ に反応溶液を加え、 $5\, \mathrm{C}$ で $3\, 0\, \mathrm{fl}$ 投 に 。次いで、 h ルエン ($3\, 0\, \mathrm{ml} \times 2$) で抽出し、得られた有機層を $1\, 0\, \mathrm{S}$ 水酸化ナトリウム水溶液($3\, 0\, \mathrm{ml} \times 1$)、水($3\, 0\, \mathrm{ml} \times 1$)で洗浄した後に、無水硫酸マグネシウムで $1\, \mathrm{bfl}$ 脱湿後にろ過、溶媒留去して得られた粗品を、カラムクロマトグラフィー (シリカゲル、酢酸エチル: $1\, \mathrm{ml}$ の、溶媒 $1\, \mathrm{ml}$ に $1\, \mathrm{ml}$ で精製し、 $1\, \mathrm{ml}$ の、 $1\, \mathrm{ml}$ の、

融点:117.0-117.3℃

IR (KBr, cm⁻¹): 1684, 1612, 1533, 1499, 1456, 1396, 1319, 1283, 1250, 1205, 1161, 1109, 1051, 1034, 1016, 839, 652

 1 H-NMR (CDC1₃) : $\delta = 7$. 38 (d, J=8. 7Hz, 2H), 7. 06 (d, J=8. 7Hz, 2H), 3. 89 (s, 3H)

 13 C-NMR (CDC $_{13}$): $\delta = 187$. 21, 163. 08, 146. 62, 146. 19, 145. 78, 145. 36, 131. 85, 125. 34, 125. 19, 125. 16, 121. 71, 119. 01, 116. 31, 113. 61, 113. 25, 56. 52

計算値 (C₁₀H₇F₃N₄O₂): C 4 4. 1 3 %, H 2. 5 9 %, N 2 0. 5 8 % 実測値: C 4 4. 4 3 %, H 2. 5 9 %, N 2 0. 5 3 %。

【書類名】要約書

【要約】

【課題】 (5-アルキルーテトラゾールー1-イル) -アルコキシーベンズアルデヒドを安全且つ効率よく製造することのできる方法を提供する。

【解決手段】一般式(1);

【化1】

$$\begin{array}{cccc}
A_1^1 & N & N \\
N & N & N \\
A_2 & (1)
\end{array}$$

(式中、 A^1 はアルコキシル基を示し、 A^2 はアルキル基またはフッ素で置換されたアルキル基を示す。)で表される1-(アルコキシーフェニル)-5-アルキル-1 H-テトラゾールを、スルホン酸溶媒中でヘキサメチレンテトラミンと反応させ、次いで加水分解することを特徴とする一般式(2);

【化2】

A1
$$N=N$$
 A^2 (2)
 CHO

(式中、 A^1 および A^2 は前記と同様である。)で表される(5-アルキルーテトラゾール-1-イル)-アルコキシーベンズアルデヒドの製造方法。

【選択図】なし

ページ: 1/E

特願2003-285266

出願人履歴情報

識別番号

[000222554]

1. 変更年月日

1990年 8月 6日

[変更理由]

新規登録

住 所

大阪府大阪市北区堂島浜1丁目2番6号

氏 名 東洋化成工業株式会社